

(51)Int.Cl.⁵
C 09 K 11/06
H 05 B 33/14

識別記号 庁内整理番号
Z 9159-4H

P I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数4 O.L. (全13頁)

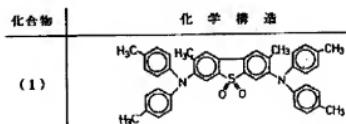
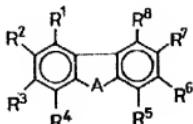
(21)出願番号 特願平5-198454
(22)出願日 平成5年(1993)8月10日

(71)出願人 000222118
東洋インキ製造株式会社
東京都中央区京橋2丁目3番13号
(72)発明者 榎田 年男
東京都中央区京橋二丁目3番13号 東洋インキ製造株式会社内
(72)発明者 小川 但
東京都中央区京橋二丁目3番13号 東洋インキ製造株式会社内

(54)【発明の名称】 有機エレクトロルミネッセンス素子材料およびそれを使用した有機エレクトロルミネッセンス素子(修正有)

(57)【要約】 【目的】 高輝度、高発光効率であり、発光劣化が少なくて信頼性の高いエレクトロルミネッセンス素子を提供する。

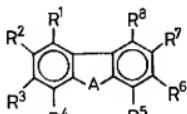
【構成】 一对の電極間に、一層または複数層の有機化合物薄膜よりなる発光層を備えた有機エレクトロルミネッセンス素子において、少なくとも一層が一般式〔1〕の化合物、例えば化合物1を含有する層である有機エレクトロルミネッセンス素子。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式〔1〕で示されることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子材料。一般式〔1〕

【化1】



〔式中、Aは、 CH_2 、O、S、 SO_2 、Se、Te、C= $\text{C}(\text{CN})_2$ 、NR⁹、PR¹⁰、C=O、C=S、C=Se、C=Teである。 R^1 ないしR¹⁰は、それぞれ独立に、水素原子、ハログン原子、アソ基、ニトロ基、アミノ基、エチル基、モノまたはジ置換アミノ基、アシルアミノ基、水酸基、アルコキシ基、メルカプト基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリールオキシ基、アリールチオ基、シロキシ基、アシリル基、シクロアルキル基、カルバモイル基、カルボン酸基、スルファン酸基、置換もしくは未置換の脂肪族基、置換もしくは未置換の脂肪族式環基、置換もしくは未置換の炭素環式芳香族環基、置換もしくは未置換の複素環式芳香族環基、置換もしくは未置換の複素環基を表す。また、隣接した置換基同士で置換もしくは未置換の脂肪族式環、置換もしくは未置換の炭素環式芳香族環、置換もしくは未置換の複素環式芳香族環基、置換もしくは未置換の複素環基を形成しても良い。ここで、R¹ないしR⁴のうち少なくとも一つ、および、R⁵ないしR⁸のうち少なくとも一つが、アミノ基、モノ置換アミノ基もしくはジ置換アミノ基である。〕

【請求項2】 一对の電極間に、一層または複数層の有機化合物薄膜よりなる発光層を備えた有機エレクトロルミネッセンス素子において、少なくとも一層が請求項1記載のエレクトロルミネッセンス素子材料を含有する層であることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項3】 一对の電極間に、一層または複数層の有機化合物薄膜よりなる発光層を備えた有機エレクトロルミネッセンス素子において、発光層が請求項1の有機エレクトロルミネッセンス素子材料を含有する層であることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項4】 一对の電極間に複数層の有機化合物薄膜よりなる発光層を備えた有機エレクトロルミネッセンス素子において、正孔注入層が請求項1記載の有機エレクトロルミネッセンス素子材料を含有する層であることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は平面光源や表示に使用さ

れる有機エレクトロルミネッセンス(EL)素子に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 有機物質を使用したEL素子は、固体発光型の安価な大面积フルカラー表示素子としての用途が有望視され、多くの開発が行われている。一般的にELは、発光層および該層をはさんだ一対の対向電極から構成されている。発光は、両電極間に電界が印加されると、陰極側から電子が注入され、陽極側から正孔が注入される。さらに、この電子が発光層において正孔と再結合し、エネルギー準位が伝導帯から価電子帯に戻る際にエネルギーを光として放出する現象である。

【0003】 従来の有機EL素子は、無機EL素子に比べて駆動電圧が高く、発光輝度や発光効率も低かった。また、特性劣化も著しく実用化には至っていなかった。近年、1.0V以下の低電圧で発光する高い蛍光量子効率を持った有機化合物を含有した薄膜を積層した有機EL素子が報告され、関心を集めている(アブライド・フィジクス・レターズ、51巻、913ページ、1987年参照)。この方法では、金属キレート錯体を蛍光体層、アミン系化合物を正孔注入層に使用して、高輝度の緑色発光を得ており、6~7Vの直流電圧で輝度は数100cd/m²、最大発光効率は1.5lm/Wを達成して、実用領域に近い性能を持っている。しかしながら、現在までの有機EL素子は、構成の改善により発光強度は改良されているが、未だ充分な発光輝度は有していない。また、繰り返し使用時の安定性に劣るという大きな問題を持つている。従って、より大きな発光輝度をもち、繰り返し使用時の安定性の優れた有機EL素子の開発が望まれているのが現状である。

【0004】

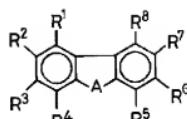
【発明が解決しようとする課題】 本発明の目的は、発光強度が大きく、繰り返し使用時の安定性の優れた有機EL素子の提供にある。本発明者らが観察検討した結果、一般式〔1〕で表される有機EL素子材料を少なくとも一層に使用した有機EL素子が、発光強度が大きく、繰り返し使用時の安定性も優れていることを見だし、本発明に至った。

【0005】

【課題を解決するための手段】 即ち、第一の発明は、下記一般式〔1〕で示されることを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子材料である。

【0006】 一般式〔1〕

【化2】



[式中、Aは、CH₂、O、S、SO₂、Se、Te、C=C(CN)₂、NR⁹、PR¹⁰、C=O、C=S、C=Se、C=Teである。R¹ないしR¹⁰は、それぞれ独立に、水素原子、ハログン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エステル基、モノまたはジ置換アミノ基、アシルアミノ基、水酸基、アルコキシ基、メルカブト基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリールオキシ基、アリールチオ基、シロキシ基、アシル基、シクロアルキル基、カルバモイル基等の置換基および置換もしくは未置換の非環式炭化水素基、シクロプロピル基、シクロヘキシル基、1, 3-シクロヘキサジエニル基、2-シクロペンタジエン-1-イル基、2, 4-シクロペンタジエン-1-イリデニル基、フェニル基、ビフェニレニル基、トリフェニレニル基、テトラフェニレニル基、2-メチルフェニル基、3-ニトロフェニル基、4-メチルチオフェニル基、3, 5-ジシアノフェニル基、o-, m-およびp-トリル基、キシリル基、o-, m-およびp-クマニル基、メシチル基等の置換もしくは未置換の单環式炭化水素基、ベンタレニル基、インデニル基、ナフチル基、アズレニル基、ヘブタレニル基、アセナフチレニル基、フェナレニル基、フルオレニル基、アントリル基、アントラキノニル基、3-メチルアントリル基、フェナントリル基、トリフェニレニル基、ビレニル基、クリセニル基、2-エチル-1-クリセニル基、ビセニル基、ベリレニル基、6-エクロロベリレニル基、ベンタフェニル基、ベンタセニル基、テトラフェニレニル基、ヘキサフェニル基、ヘキセニル基、ルビセニル基、コロネニル基、トリナフチレニル基、ヘブタフェニル基、ヘプタセニル基、ビラントレニル基、オバレニル基等の置換もしくは未置換の縮合多環式炭化水素、チエニル基、フリル基、ビロリル基、イミダゾリル基、ビラソリル基、ビリジル基、ビラジニル基、ビリミジニル基、ビリダジニル基、インドリル基、キノリル基、イソキノリル基、フタラジニル基、キノキサリニル基、キナゾリニル基、カルバゾリル基、アクリジニル基、フェナジニル基、フルフリル基、イソチアゾリ基、イソキサゾリル基、フラザニル基、フェノキサジニル基、ベンゾチアゾリ基、ベンゾオキサゾリル基、ベンズオイミダゾリ基、2-メチルビリジル基、3-シアノビリジ基等の置換もしくは未置換の複素環基または置換もしくは未置換の芳香族復素環基、水酸基、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブロキシ基、s-c-e-ブロキシ基、tert-ブロキシ基、ベンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、ステアリルオキシ基、フェノキシ基、メチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、ブチルチオ基、s-c-ブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、ヘキシルチオ基、ヘブチルチオ基、オクチルチオ基、フェニルチオ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジプロピルアミノ基、ジブチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ビス(アセトオキシメチル)アミノ基、ビス(アセトオキシエチル)アミノ基、ビス(アセトオキシプロピル)アミノ基、ビス(アセトオキシブチル)アミノ基、ジベンジルアミノ基、メチルスルフアモイル基、ジメチルスルフアモイル基、エチルスルフアモイル基、ジエチルスルフアモイル基、プロピルスルフアモイル基、ブチルスルフア

チオ基、アリールオキシ基、アリールチオ基、シロキシ基、アシル基、シクロアルキル基、カルバモイル基等の置換基および置換もしくは未置換の非環式炭化水素基、シクロプロピル基、シクロヘキシル基、1, 3-シクロヘキサジエニル基、2-シクロペンタジエン-1-イル基、2, 4-シクロペンタジエン-1-イリデニル基、フェニル基、ビフェニレニル基、トリフェニレニル基、テトラフェニレニル基、2-メチルフェニル基、3-ニトロフェニル基、4-メチルチオフェニル基、3, 5-ジシアノフェニル基、o-, m-およびp-トリル基、キシリル基、o-, m-およびp-クマニル基、メシチル基等の置換もしくは未置換の单環式炭化水素基、ベンタレニル基、インデニル基、ナフチル基、アズレニル基、ヘブタレニル基、アセナフチレニル基、フェナレニル基、フルオレニル基、アントリル基、アントラキノニル基、3-メチルアントリル基、フェナントリル基、トリフェニレニル基、ビレニル基、クリセニル基、2-エチル-1-クリセニル基、ビセニル基、ベリレニル基、6-エクロロベリレニル基、ベンタフェニル基、ベンタセニル基、テトラフェニレニル基、ヘキサフェニル基、ヘキセニル基、ルビセニル基、コロネニル基、トリナフチレニル基、ヘブタフェニル基、ヘプタセニル基、ビラントレニル基、オバレニル基等の置換もしくは未置換の縮合多環式炭化水素、チエニル基、フリル基、ビロリル基、イミダゾリル基、ビラソリル基、ビリジル基、ビラジニル基、ビリミジニル基、ビリダジニル基、インドリル基、キノリル基、イソキノリル基、フタラジニル基、キノキサリニル基、キナゾリニル基、カルバゾリル基、アクリジニル基、フェナジニル基、フルフリル基、イソチアゾリ基、イソキサゾリル基、フラザニル基、フェノキサジニル基、ベンゾチアゾリ基、ベンゾオキサゾリル基、ベンズオイミダゾリ基、2-メチルビリジル基、3-シアノビリジ基等の置換もしくは未置換の複素環基または置換もしくは未置換の芳香族復素環基、水酸基、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブロキシ基、s-c-e-ブロキシ基、tert-ブロキシ基、ベンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、ステアリルオキシ基、フェノキシ基、メチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、ブチルチオ基、s-c-ブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、ヘキシルチオ基、ヘブチルチオ基、オクチルチオ基、フェニルチオ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジプロピルアミノ基、ジブチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ビス(アセトオキシメチル)アミノ基、ビス(アセトオキシエチル)アミノ基、ビス(アセトオキシブチル)アミノ基、ジベンジルアミノ基、メチルスルフアモイル基、ジメチルスルフアモイル基、エチルスルフアモイル基、ジエチルスルフアモイル基、プロピルスルフアモイル基、ブチルスルフア

モイル基、フェニルスルファモイル基、ジフェニルスルファモイル基、メチルカルバモイル基、ジメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、プロピルカルバモイル基、ブチルカルバモイル基、フェニルカルバモイル基、メチルカルボニルアミノ基、エチルカルボニルアミノ基、プロピルカルボニルアミノ基、ブチルカルボニルアミノ基、フェニルカルボニルアミノ基、メトキシカルボニルアミノ基、エトキシカルボニルアミノ基、プロポキシカルボニルアミノ基、ブキシカルボニルアミノ基、フェノキシカルボニル基、 $2-(2-(2-\text{エトキシエトキシ})\text{エトキシ基}, 2-(2-(2-\text{メトキシエトキシ})\text{エトキシ})\text{エチルチオ基}$ 等であるが、これらの置換基に限定されるものではない。ここで、置換アミノ基の置換基に、さらにいずれの置換基を有していても良い。

【0011】本発明に用いる一般式【1】の化合物の置換原子または置換基の種類、数、および位置は特に限定されるものではない。

【0012】本発明の一般式【1】の化合物は、一般には、一般式【1】の基本骨格を持つ化合物に、ハロゲン等を置換基として持つ誘導体化合物を、窒素雰囲気下、有機溶媒中または無溶媒で、塩基および触媒の存在下で、所定の温度、所定の時間反応させて得ることが出来

る。

【0013】一般式【1】の化合物の合成で用いられるハロゲン置換基は、塩素、臭素、汎素等が挙げられ、特にアミノ基に対する置換が容易である。本発明で使用される塩基は、炭酸カリウム、水酸化リチウム、水酸化ナトリウムのような無機塩基、ビリジン、ピコリン、トリエチルアミン、N-メチルピロリジン、1, 5-ジアザビシクロ【5, 4, 0】ウンデセン(DBU)のような有機塩基が挙げられる。本発明で使用される触媒は、銅粉、酸化銅、ハロゲン化銀、硫酸銅等が挙げられる。本発明で使用される溶媒は、原料を溶解して、反応を行なわせることが出来るものであればいずれのものでも良い。例えば、トルエン、キレン、ニトロベンゼン、ジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルホルムアミド等の溶媒が挙げられる。酸触媒は、濃硫酸、p-トルエンスルホン酸、ポリリン酸、TiCl₄、AlCl₃、ポリエチレンスルホン酸等が挙げられる。還元剤としては、Zn、Sn、H₂/Pt、H₂/Pd、H₂/Ni等が挙げられる。

【0014】以下に、本発明の化合物の代表例を、表1に具体的に例示するが、本発明は以下の代表例に限定されるものではない。

【0015】

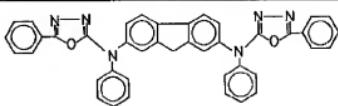
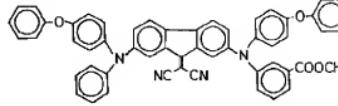
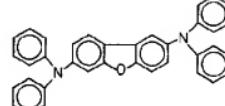
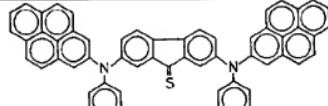
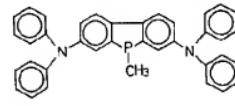
【表1】

化合物	化 学 構 造
(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	

【0016】

化合物	化 学 構 造
(6)	
(7)	
(8)	
(9)	
(10)	

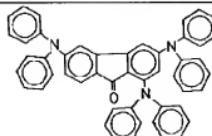
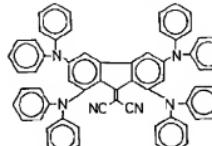
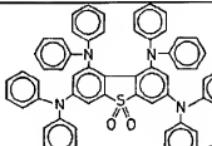
【0017】

化合物	化 学 構 造
(11)	
(12)	
(13)	
(14)	
(15)	

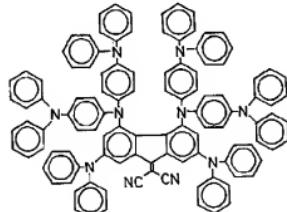
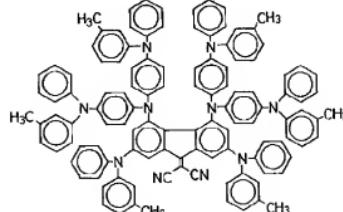
【0018】

化合物	化 学 構 造
(16)	
(17)	
(18)	
(19)	

【0019】

化合物	化 学 構 造
(20)	
(21)	
(22)	

【0020】

化合物	化 学 構 造
(23)	
(24)	

【0021】

化合物	化 学 構 造
(25)	

【0022】図1～3に、本発明で使用される有機EL素子の模式図の一例を示した。図中、一般的に電極Aである2は陽極であり、電極Bである6は陰極である。また、(電極A/発光層/電子注入層/電極B)の層構成で積層した有機EL素子もあり、一般式【1】の化合物は、この素子構成においても好適に使用することが出来る。一般式【1】の化合物は、強い発光と大きなキャリア輸送能力を合わせもつていて、正孔注入層3、発光層4、電子注入層5のいずれの層においても、発光物質、発光補助剤、キャリア輸送物質として使用できるが、正孔注入層もしくは発光層に使用することがさらに望ましい。

【0023】図1の発光層4には、必要があれば、本発明の一般式【1】の化合物に加えて、発光物質、発光補助材料、キャリア輸送を行う正孔輸送材料や電子輸送材料を使用することもできる。図2の構造は、発光層4と正孔注入層3を分離している。この構造により、正孔注入層3から発光層4への正孔注入効率が向上して、発光輝度や発光効率を増加させることができる。この場合、発光効率のためには、発光層に使用される発光物質自身が電子輸送であること、または発光層中に電子輸送輸送材料を添加して発光層を電子輸送性にすることが望ましい。

【0024】図3の構造は、正孔注入層3に加えて電子注入層5を有し、発光層4での正孔と電子の再結合の効率を向上させている。このように、有機EL素子を多層構造にすることにより、クエンチングによる輝度や寿命の低下を防ぐことができる。図2および図3の素子においても、必要があれば、発光物質、発光補助材料、キャリア輸送を行う正孔輸送材料や電子輸送材料を組み合わせて使用することができる。また、正孔注入層、発光層、電子注入層は、それぞれ二層以上の層構成により形

成されても良い。

【0025】有機EL素子の陽極に使用される導電性物質としては、4 eVより大きな仕事関数を持つものが好適であり、炭素、アルミニウム、バナジウム、鉄、コバルト、ニッケル、タンクステン、銀、金、白金、パラジウム等およびそれらの合金、ITO基板、NEESA基板と称される酸化ズズ、酸化インジウム等の酸化金属、さらにはポリオフェンやポリビロール等の有機導電性樹脂が用いられる。陰極に使用される導電性物質としては、4 eVより小さな仕事関数を持つものが好適であり、マグネシウム、カルシウム、錫、鉛、チタニウム、イットリウム、リチウム、ルテニウム、マンガン等およびそれらの合金が用いられるが、これらに限定されるものではない。陽極および陰極は、必要があれば二層以上の層構成により形成されていても良い。

【0026】有機EL素子では、効率良く発光させるために、2で示される電極Aまたは6で示される電極Bのうち、少なくとも一方は素子の発光波長領域において充分透明にすることが望ましい。また、基板1も透明であることが望ましい。透明電極は、上記した導電性物質を使用して、蒸着やスパッタリング等の方法で所定の透光性が確保するように設定する。発光を取り出す電極は、光透過率を10%以上にすることが望ましい。

【0027】基板1は、機械的、熱的強度を有し、透明なものであれば限定されるものではないが、例示すると、ガラス基板、ポリエチレン板、ポリエーテルサルファン板、ポリプロピレン板等の透明樹脂があげられる。

【0028】本発明に係わる有機EL素子の各層の形成は、真空蒸着、スパッタリング等の乾式成膜法やスピンドライティング、ディップティング等の湿式成膜法のいずれの方法を適用することができる。膜厚は特に限定されるものではないが、各層は適切な膜厚に設定する必要があ

る。膜厚が厚すぎると、一定の光出力を得るために大きな印加電圧が必要になり効率が悪くなる。膜厚が薄すぎるとビンホール等が発生して、電界を印加しても充分な発光輝度が得られない。通常の膜厚は10 nmから10 μmの範囲であり、好ましくは1000 オングストロームから2000 オングストロームの範囲である。

【0029】混式成膜法の場合、各層を形成する材料を、クロロフォルム、テトラヒドロフラン、ジオキサン等の適切な溶媒に溶解または分散させた液を使用して薄膜を形成するが、その溶媒はいずれであっても良い。また、いずれの有機層においても、成膜性向上、膜のビンホール防止等のため適切な樹脂や添加剤を使用しても良い。このような樹脂としては、ポリスチレン、ポリカーボネート、ポリアリエート、ポリエスチル、ポリアミド、ウレタン、ポリスルフォン、ポリメチルメタクリレート、ポリメチルアクリレート等の絶縁性樹脂、ポリーニービニルカルバゾール、ポリシラン等の導電性樹脂、ポリチオフェン、ポリピロール等の導電性樹脂を挙げることができる。

【0030】本有机EL素子は、発光層、正孔注入層、電子注入層において、必要があれば、一般式【1】の化合物に加えて、公知の発光物質、発光補助材料、正孔輸送材料、電子輸送材料を使用することもできる。

【0031】公知の発光物質または発光物質の補助材料としては、アントラゼン、ナフタレン、フェナントレン、ビレン、テトラゼン、コロエン、クリセン、フルオレゼン、ペリレン、フタクロペリレン、ナフタロペリレン、ペリノン、フタロペリノン、ナフタロペリノン、ジフェニルブタジエン、テトラフェニルブタジエン、クマリン、オキサジアゾール、アルダジン、ビスベンゾキサゾリン、ビススチリル、ピラジン、シクロベンタジエン、オキシン、アミノキノリノン、イミン、ジフェニルエチレン、ビニルアントラゼン、ジアミノカルバゾール、ピラン、オビラン、ポリメチン、メロシアニン、イミダゾールキレート化オキソイド化合物、キナクリドン等およびそれらの誘導体があるが、これらに限定されるものではない。

【0032】正孔輸送材料としては、正孔を輸送する能力を持ち、発光層または発光物質に対して優れた正孔注入効果を有し、発光層で生成した励起子の電子注入層または電子輸送材料への移動を防止し、かつ薄膜形成能の優れた化合物が挙げられる。具体的には、フタロシアニン系化合物、ナフタロシアニン系化合物、ボルフィリン系化合物、オキサジアゾール、トリアゾール、イミダゾール、イミダゾロン、イミダゾールチオン、ピラソリジン、ピラソロン、テトラヒドロイミダゾール、オキサゾール、オキサジアゾール、ヒドロゾン、アシルヒドロゾン、ポリアリールアルカン、スチルベン、ブタジエン、ベンジジン型トリフェニルアミン、スチリルアミン型トリフェニルアミン、ジアミン型トリフェニルアミン等

と、それらの誘導体、およびポリビニルカルバゾール、ポリシラン、導電性高分子等の高分子材料等があるが、これらに限定されるものではない。

【0033】電子輸送材料としては、電子を輸送する能力を持ち、発光層または発光物質に対して優れた電子注入効果を有し、発光層で生成した励起子の正孔注入層または正孔輸送材料への移動を防止し、かつ薄膜形成能の優れた化合物が挙げられる。例えば、フルオレノン、アントラキノジメタン、ジフェニルキノン、チオビランジオキド、オキサジアゾール、ペリレンテトラカルボン酸、フレオレニリデンメタン、アントラキノジメタン、アントロン等とそれらの誘導体があるが、これらに限定されるものではない。また、正孔輸送材料に電子受容物質を、電子輸送材料に電子供与性物質を添加することにより増感させることもできる。

【0034】図1、2および3に示される有機EL素子において、本発明の一般式【1】の化合物は、いずれの層に使用することができ、一般式【1】の化合物の他に、発光物質、発光補助材料、正孔輸送材料および電子輸送材料の少なくとも1種が同一層に含有されてもよい。また、本発明により得られた有機EL素子の、温度、湿度、雰囲気等に対する安定性の向上のために、素子の表面に保護層を設けたり、シリコンオイル等を封入して素子全体を保護することも可能である。以上のように、本発明では有機EL素子に一般式【1】の化合物を用いたため、発光効率と発光輝度を高くできた。また、この素子は熱や電流に対して非常に安定であり、さらには低い駆動電圧で実用的に使用可能な発光輝度が得られるため、従来まで大きな問題であった劣化も大幅に低下させることができた。本発明の有機EL素子は、壁掛けテレビ等のフラットパネルディスプレイや、平面発光体として、複写機やプリンター等の光源、液晶ディスプレイや計器類等の光源、表示板、標識灯等へ応用が考えられ、その工業的価値は非常に大きい。

【0035】

【実施例】以下、本発明を実施例に基づきさらに詳細に説明する。

(合成例)

化合物(1)の合成方法

フラスコ中に、3, 7-ジアミノ-2, 8-ジメチルジベンゾチオフェンサルファン4. 12 g、p-ヨードトルエン13. 08 g、苛性カリ26. 16 gおよび硫酸銅五水和物0. 05 gを入れて、窒素雰囲気下で190 °Cで12時間反応させた。反応終了後、60 °Cまで冷却し、酢酸エチルで希釈してろ過した。ろ液を減圧下で濃縮して得た残渣を、トルエンから再結晶して黄色粉末の化合物(1)を9. 3 g得た。

【0036】実施例1

洗浄したITO電極付きガラス板上に、化合物(1)の発光層を、真空蒸着法により膜厚500 オングストロー

ムで形成して、有機EL素子を作製した。発光層は 10^{-6} Torrの真空中で、基板温度室温の条件下で蒸着した。その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で1500オングストロームの膜厚の電極を形成して図1に示す有機EL素子を得た。この素子は、直流電圧10Vで $5.3\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。

【0037】実施例2

洗浄したITO電極付きガラス板上に、化合物(3)をクロロフォルムに溶解分散させ、スピンコーティング法により発光層を形成して、500オングストロームの膜厚の発光層を得た。その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で1500オングストロームの膜厚の電極を形成して図1に示す構成の有機EL素子を得た。この素子は、直流電圧10Vで $4.2\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。

【0038】実施例3

洗浄したITO電極付きガラス板上に、化合物(5)、N,N'-ジフェニル-N,N'-(3-メチルフェニル)-1,1'-ビフェニル-4,4'-ジアミン、ボリ- N -ビニルカルバゾールを3:2:5の比率でクロロフォルムに溶解分散させ、スピンコーティング法により1000オングストロームの膜厚の発光層を得た。その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で1500オングストロームの膜厚の電極を形成して図1に示す有機EL素子を得た。この素子は、直流電圧10Vで $1.3\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。

【0039】実施例4

洗浄したITO電極付きガラス板上に、N,N'-ジフェニル-N,N'-(3-メチルフェニル)-1,1'-ビフェニル-4,4'-ジアミンを真空蒸着して、300オングストロームの膜厚の正孔注入層を得た。次いで、真空蒸着法により化合物(1)の膜厚500オングストロームの発光層を作成し、その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で1500オングストロームの膜厚の電極を形成して図2に示す有機EL素子を得た。正孔注入層および発光層は 10^{-6} Torrの真空中で、基板温度室温の条件下で蒸着した。この素子は、直流電圧10Vで約 $2.0\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。この結果から、本発明の化合物は電子輸送をする発光物質であることが解る。

【0040】実施例5

洗浄したITO電極付きガラス板上に、化合物(1)を真空蒸着して、300オングストロームの膜厚の正孔注入層を得た。次いで、トリス(8-ヒドロキシキノリソ)アルミニウム錯体を真空蒸着して膜厚500オングストロームの発光層を作成し、その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で1500オングストロ

ームの膜厚の電極を形成して図2に示す有機EL素子を得た。正孔注入層および発光層は 10^{-6} Torrの真空中で、基板温度室温の条件下で蒸着した。この素子は、直流電圧10Vで約 $3.1\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。

【0041】実施例6

洗浄したITO電極付きガラス板上に、N,N'-ジフェニル-N,N'-(3-メチルフェニル)-1,1'-ビフェニル-4,4'-ジアミンを真空蒸着して、膜厚300オングストロームの正孔注入層を得た。次いで、真空蒸着法により化合物(6)の膜厚200オングストロームの発光層を作成し、さらに真空蒸着法により【2-(4-tert-ブチルフェニル)-5-(ビフェニル)-1,3,4-オキサジアゾール】の膜厚200オングストロームの電子注入層を得た。その上に、マグネシウムと銀を10:1で混合した合金で膜厚1500オングストロームの電極を形成して図3に示す有機EL素子を得た。この素子は、直流電圧10Vで約 $3.9\text{cd}/\text{m}^2$ の発光が得られた。

【0042】本実施例で示された全ての有機EL素子について、 $1\text{mA}/\text{cm}^2$ で連続発光させたところ、100時間以上安定な発光を観測することができた。本発明の有機EL素子は発光効率、発光輝度の向上と長寿命化を達成するものであり、併せて使用される発光物質、発光補助材料、正孔輸送材料、電子輸送材料、増感剤、樹脂、電極材料等および素子作製方法を限定するものではない。

【0043】

【発明の効果】本発明により、従来に比べて高発光効率、高輝度であり、長寿命の有機EL素子を得ることができた。

【0044】

【図面の簡単な説明】

【図1】 実施例で使用した有機EL素子の概略構造を表す断面図である。

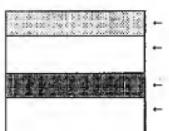
【図2】 実施例で使用した有機EL素子の概略構造を表す断面図である。

【図3】 実施例で使用した有機EL素子の概略構造を表す断面図である。

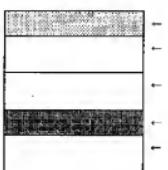
【符号の説明】

1. 基板
2. 電極A
3. 正孔注入層
4. 発光層
5. 電子注入層
6. 電極B

【図1】



【図2】



【図3】

